

ионов, обладающих высокой адсорбционной активностью. Измерена кислотность растворов бихромата натрия (от 0,125 до 2,0 г · моль/л), содержащих небольшие количества (от 0 до 0,125 г · моль/л) двухромовой кислоты, а также изомольярных смесей (1,25 г · моль/л) этих двух веществ, содержащих сульфат-ионы. По величине рН этих растворов и рН прикатодного слоя сделан вывод о составе электролита на поверхности катода во время хромирования.

УДК 541.136.3; 532.73

Е. Ф. Завгородняя, В. И. Лубянова, И. В. Кузнецова. Исследование кинетики растворения окиси кадмия в растворах КОН. Редколлегия журнала «Электрохимия» АН СССР, М., 1978, 10 с. с ил., библиогр.: с. 6 (9 назв.).

Депонировано в ВИНТИ 12 января 1979 г., № 123-79 Деп.

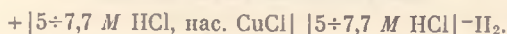
Проведены исследования процесса растворения порошкообразной окиси кадмия в растворах КОН различной концентрации (от 2,5 до 7,5 N) методом отбора проб с последующим их фотометрическим анализом, на основании которых показано, что этот процесс подчиняется закономерностям смешанной кинетики.

УДК 541.13

Г. А. Гришаева, Н. Я. Шулепова, Г. И. Новиков, Б. А. Бутылин, Т. И. Савельева, И. А. Дрейман. Свойства ионообменных мембран в сильно-кислых средах, содержащих ионы меди. Редколлегия журнала «Электрохимия» АН СССР, М., 1978, с. 13, библиогр.: с. 13 (9 назв.).

Депонировано в ВИНТИ 12 января 1979 г., № 124-79 Деп.

Исследована возможность использования ионообменных мембран в системе получения водорода типа:



В работе показано, что изученные марки катионообменных мембран (МФ-4СК, МФ-4, МФ-п. 22) и анионообменных (МА-№ 2, МА-3) мембран практически не пропускают ионы меди. Катионообменные мембраны обладают также сравнительно низким сопротивлением постоянному току, поэтому их можно рекомендовать в качестве активной перегородки для разделения электродных пространств в изучаемой системе.